Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 3

1. Cl_2 molekülü ile ilgili;

I. Polar moleküldür.

II. Lewis yapısı :C̈l – C̈l: şeklindedir.

III. Altı çift elektron, bağ oluşumuna katılmamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_{17}Cl$)

A) Yalnız II. B) I ve II. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

2. A grubunda bulunan Lewis yapıları ·Ẋ· , :Ÿ· şeklinde olan X ile Y elementleri arasında oluşan molekül ile ilgili,

I. Formülü XY_4'tür.

II. Elektron ortaklaşması sonucu oluşur.

III. Dört çift elektron ortaklaşa kullanılmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) I ve III. E) I, II ve III.

3.

I	II	III	IV	V
$CO_2(g)$	$H_2(g)$	$CH_4(g)$	$O_2(g)$	$NH_3(g)$

Öğretmen sınıfa yukarıdaki balonlarla gelir ve öğrencilerden üzerinde apolar molekül olan balonları patlatmalarını ister. Öğrenciler doğru balonları bulup patlatmışlardır.

Buna göre, kaç numaralı balon patlatılmamıştır?
($_1H$, $_6C$, $_7N$, $_8O$)

A) I B) II C) III D) IV E) V

4. X ve Y atomlarından oluşan XY molekülünün oluşumu modeli aşağıda verilmiştir.



Buna göre;

I. Molekül apolardır.

II. X ve Y elementleri ametaldir.

III. Bileşikte X atomu dubletini, Y atomu oktedini tamamlamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve II. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

5. I.



II. (H–Ö–H, açısal yapı)

Verilen moleküller ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi <u>yanlıştır</u>?

A) I molekülü apolardır.

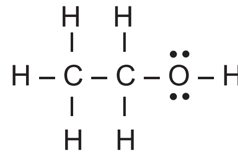
B) II'de atomlar arası bağ polardır.

C) I ve II'de bağ yapımına katılmayan elektron çifti bulunur.

D) II molekülü polardır.

E) I'de atomlar arası bağ polardır.

6.



Yandaki bileşikte bulunan polar ve apolar kovalent bağ sayısı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	Polar	Apolar
A)	5	3
B)	7	1
C)	6	2
D)	3	5
E)	1	7

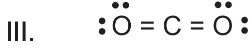
MEB 2018 - 2019 • Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 3

7. Bazı moleküllerin Lewis sembolü ile gösterimi aşağıdaki gibidir.

I. 

II. 

III. 

Buna göre, verilen moleküllerden hangilerinde atomlar arası bağlar polardır?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II.
D) I ve III. E) II ve III.

8. Aşağıdakilerden hangisinde molekül polarlığı yanlış verilmiştir? ($_1$H, $_5$B, $_6$C, $_7$N, $_9$F)

	Molekül	**Molekül Polarlığı**
A)	F_2	Apolar
B)	CH_4	Apolar
C)	NH_3	Polar
D)	HF	Polar
E)	BH_3	Polar

9. Periyodik sistemin aşağıdaki kesitinde A gruplarında yer alan X, Y ve Z element atomlarının Lewis yapıları verilmiştir.

2. periyot		:Ẏ·	
3. periyot	:Ẋ·		:Z̈:

Buna göre,

I. X ve Y atomları arasında kovalent bağlı XY_2 bileşiği oluşur.

II. Y ve Z elementleri arasında kovalent bağlı YZ bileşiği oluşur.

III. X_2 molekülleri apolar kovalent bağ içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) I ve II. C) I ve III.
D) II ve III. E) I, II ve III.

10. NH_3 molekülü ile ilgili;

I. Molekül polardır.

II. Bağ yapan elektron çifti üç tanedir.

III. N–H arasındaki bağ polar kovalent bağdır.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_7$N, $_1$H)

A) Yalnız I. B) Yalnız III. C) I ve II.
D) II ve III. E) I, II ve III.

11. X^{2-} iyonunun katman elektron dizilimi $2e^-$) $8e^-$) şeklindedir.

Buna göre X atomu ile ilgili,

I. Lewis yapısı :Ẍ· şeklindedir.

II. X_2 molekülünde polar kovalent bağ vardır.

III. $_9$F ile oluşturduğu bileşik iyonik bağlıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II.
D) II ve III. E) I, II ve III.

12.

Molekül	Bağ Polarlığı	Molekül Polarlığı
O_2	I	Apolar
CO_2	Polar	II
CH_4	III	Apolar

Tablodaki I, II ve III ile gösterilen yerlere aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır? ($_1$H, $_6$C, $_8$O)

	I	II	III
A)	Apolar	Apolar	Polar
B)	Polar	Apolar	Apolar
C)	Apolar	Polar	Polar
D)	Polar	Polar	Polar
E)	Apolar	Polar	Apolar

